
BUFFER CITRATO

COMPOSICIÓN

Solución A (Ácido cítrico. H₂O 0,1M +
Hidróxido sódico 1 M 5:1).....50 ml
Solución B(Ácido clorhídrico 0,1 M).....60 ml

Conservación

Refrigerado

Caducidad

4 meses

Administración

Disolvente de fórmulas

MODUS OPERANDI

1.- Preparación de la SOLUCION A.-

500 ml de solución de ácido cítrico. H₂O 0,1 M +100 ml de solución de hidróxido sódico 1M.

a) Solución de ácido cítrico monohidratado 0,1 M:

Pesar 10,5 g de ácido cítrico monohidratado y disolver en matraz aforado con cantidad suficiente de agua destilada hasta 500 ml.

b) Solución de hidróxido sódico 1M (Ver protocolo correspondiente).

2.- Preparación de la SOLUCION B.-

Ácido clorhídrico 0,1 M (Ver protocolo correspondiente).

3.- PREPARACIÓN DE LA SOLUCIÓN BUFFER-CITRATO

Se prepara partiendo de la fórmula:

x ml de sol A + (100-x) ml de sol B (Ver Tablas Geygi). x, varía según pH.

Para pH 3 - 3,5 hay que utilizar la siguiente proporción aproximada:

50 ml de sol A + 60 ml de sol B. Es condición indispensable medir el pH y ajustarlo si es necesario, pues la proporción a veces varía según la marca de los productos empleados.

INDICACIONES

Disolvente para preparación de algunas soluciones.

OBSERVACIONES

El ácido clorhídrico es fumante. Sus vapores son sumamente irritantes, se debe manejar con las precauciones adecuadas.

BIBLIOGRAFÍA

- 1.- Atienza Fernández M, Lluch Colomer A, Martínez Atienza J y Santos Rubio MD. Formulación en Farmacia Pediátrica. 1ª Ed: Litografía Sevillana. 2001.
- 2.- Atienza Fernández M, y Martínez Atienza J. Formulación en Farmacia Pediátrica. 2ªEd: Litografía Sevillana. 2002.
- 3.- Geigy Scientific Tables, Ed : C Letner, 8ª ed. vol 3, pág 58-60, 1984. Por encontrarse agotada la edición, hemos considerado de interés, incluir dichas tablas en el Apéndice de este libro. (ANEXO I).